## ® BUNDESREPUBLIK ® Offenlegungsschrift 30 02 989 <sub>①</sub> DE

C 07 D 277/12 A 61 K 31/425



**DEUTSCHES PATENTAMT** 

Hoechst AG, 6000 Frankfurt, DE

(7) Anmelder:

2	Aktenzeichen:	P 30	02 989.
2	Anmeldetag: Offenlegungstag:	<b>29</b> .	1. 80
<b>@</b>	Offenlegungstag: 450 150 150 150 150 150 150 150 150 150 1	30.	7. 81

@ Erfinder:

Draeger, Dipl.-Chem. Dr., Eberhard, 6230 Frankfurt, DE; Lübbers, Dipl.-Chem. Dr., Henning, 6231 Schwalbach, DE

Hydroxyphenyi-thiazol, -thiazolin und -thiazolidin-carbonsăuren, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Beeinflussung des Kollagenstoffwechsels

## Patentansprüche

(1) Carbonsäure der Formel

$$R_2$$
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $C$ 
 $S$ 
 $C$ 
 $S$ 
 $C$ 
 $R_5$ 
 $C$ 
 $R_5$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_6$ 
 $R_7$ 
 $R_8$ 
 $R_8$ 
 $R_9$ 
 $R_9$ 

10 in der

15

30

 $R_1$  und  $R_3$  unabhängig voneinander Wasserstoff, Methyl, Chlor oder Brom sind und  $R_1$  oder  $R_3$  außerdem Nitro, Amino oder Sulfonylamido sein kann,

R2 Wasserstoff, Hydroxyl oder Methyl,

 $R_4$  Wasserstoff oder Methyl und

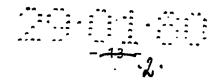
R<sub>5</sub> Wasserstoff, Methyl, Phenyl oder COOH ist und deren Salze mit physiologisch verträglichen Basen.

- 2. Carbonsäure der Formel I nach Anspruch 1 in der  $R_1$ ,  $R_2$  und  $R_4$  Wasserstoff und  $R_3$  Wasserstoff oder Methyl ist.
  - 3. Carbonsäure der Formel I nach Anspruch 1 in der  $R_3$  oder  $R_1$  und  $R_3$  Chlor ist und die übrigen R Wasserstoff sind.
- 25 4. Carbonsäure der Formel I nach Anspruch 1 in der  $R_1$ ,  $R_3$  und  $R_4$  Wasserstoff und  $R_2$  Hydroxyl ist.
  - 5. Carbonsäure der Formel I nach Anspruch 1 in der  $R_1$  und  $R_2$  Wasserstoff,  $R_3$  Methyl und  $R_4$  Phenyl oder COOH ist.
  - 6. Carbonsäure der Formel II gemäß Anspruch 1 in der R<sub>1</sub> und R<sub>3</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Methyl oder Chlor sind,

R<sub>2</sub> Wasserstoff, Methyl oder Hydroxyl und

35 R<sub>4</sub> Wasserstoff oder Methyl ist und deren Salze mit physiologischen Basen.

HOE 80/F 014



- 7. Carbonsäure der Formel II nach Anspruch 1 in der  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  Wasserstoff oder  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_4$  Wasserstoff und  $R_3$  Methyl oder  $R_1$ ,  $R_4$  Wasserstoff und  $R_2$ ,  $R_3$  Methyl sind.
- 5 8. Carbonsäure der Formel II nach Anspruch 1 in der  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_4$  Wasserstoff und  $R_3$  Chlor ist.
  - 9. Carbonsäure der Formel II nach Anspruch 1 in der  $R_1$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  Wasserstoff und  $R_2$  Hydroxyl ist.
  - 10. Natriumsalz einer Carbonsäure nach Ansprüchen 1 bis 9.
- Verfahren zur Herstellung von Carbonsäuren gemäß Anspruch
   dadurch gekennzeichnet, daß man ein Salizylthioamid
   mit einer d-Halogen-carbonylverbindung der Formel

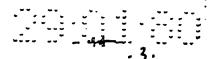
- in der Y Chlor oder Brom, R<sub>5</sub> Wasserstoff, Methyl, Phenyl oder -COOR und R Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder mit Cystin oder einem Cystin-Salz oder -Ester umsetzt.
- 12. Verfahren zur Herstellung einer Carbonsäure der Formel II
   25 gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel

30

10

mit Cystein oder einem seiner Salze umsetzt.

13. Mittel enthaltend eine Carbonsäure gemäß Ansprüchen
15 1 - 10 oder deren Salze.



HOE 80/F 014

- 14. Verwendung einer Carbonsäure nach Ansprüchen 1 bis 10 zur Beeinflussung des Kollagenstoffwechsels.
- 15. Verwendung einer Carbonsäure der Formel

$$R_2$$
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $C$ 
 $NH-CH$ 
 $S--CH_2$ 

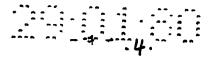
10

15

5

in der  $R_1$ ,  $R_3$  und  $R_4$  Wasserstoff, Methyl, Chlor oder Brom sind und  $R_1$  oder  $R_3$  außerdem Nitro sein kann und  $R_2$  Wasserstoff, Methyl oder Hydroxyl ist oder deren Salz mit einer physiologisch verträglichen Base zur Beeinflussung des Kollagenstoffwechsels.

16. Verwendung einer Carbonsäure nach Ansprüchen 1 bis 10 und 15 zur Behandlung von Krankheiten, bei denen der Kollagenstoffwechsel pathologisch verändert ist.



HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT HOE 80/F 014

Dr.LI/sch

Hydroxyphenyl-thiazol,-thiazolin- und -thiazolidin-carbonsäuren, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Beeinflussung des Kollagenstoffwechsels

Bei einer Reihe von Krankheiten (z.B. Skleroderma, Keloidbildung, Hypertrophen Narben, Diabetes, Leberzirrhose,
Arteriosklerose) wird Kollagen in abnormal großer Menge
synthetisiert und extrazellulär deponiert. Diese Kollagenüberproduktion ist oft unmittelbar für die schwerwiegenden
Folgen der Krankheit verantwortlich. Die Reduktion der
deponierten Kollagenmenge durch Medikamente hat einen positiven Einfluß auf den Krankheitsverlauf. Es ist bekannt,
daß eine Behandlung der mit einer übermäßigen Kollagensynthese verbundenen Krankheiten mittels sehr unterschiedlicher Medikamente versucht wird.

Als Beispiel sei die Pharmakotherapie von Skleroderma genannt. Nach G. Herbai, B. Blom, H. Boström, Acta Med. 15 Scand. 201, 203 - 206 (1977) werden oder wurden folgende Substanzgruppen und Substanzen beim Menschen in der Therapie eingesetzt:

D-thyroxin

Hydralazin

Adrenal corticosteroide (Prednisolon)

D-penicillamin (Cuprimine (R))

Stilboestrol-Derivate (Antioestrogene), Cyclofenil

Niedermolekulares Dextran (Theomakrodex)

Immunosupressiva (Azathioprin, Imurel (R))

Chlorambucil (Leukeran (R))

Benzyl-penicillin-diethylamino-ethylester

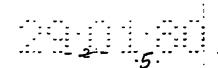
Gestagen-hormone Norethisteron (Primolut-Nor (R)),

Hydroxyprogesteron-capronat (Proluton-depo (R))

Kalium-p-aminobenzoat, Salicyclate, Dimethyl-sulfoxid EDTA

Phenoxybenzamin (Dibenzyline), Dipyridamol (Persantin),

Nicotinsäure procain



Eine befriedigende Therapie konnte mit diesen Mitteln jedoch nicht oder nur bedingt erzielt werden, da das Wirkprinzip häufig nur die Beeinflussung sekundärer, durch die übermäßige Kollagenablagerungen indirekt hervorgerufener Störungen in symptomatischer Weise erlaubte, oder, im Falle der hormonartigen Substanzen, eine zu tiefgreifende Veränderung des Stoffwechselgeschehens bewirkt wurde.

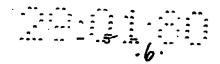
Andere Substanzen wiederum, wie Penicillamin, sind durch 10 ihre Eingriffe in andere Stoffwechselwege so sehr durch Nebenwirkungen belastet, daß eine Langzeittherapie nicht vertretbar erscheint.

Eine sehr selektive Hemmung der Kollagenbiosynthese läßt
sich durch Beeinflussung der kollagenspezifischen Hydroxylierungsreaktionen erreichen. In deren Verlauf wird proteingebundenes Prolin oder Lysin durch die Enzyme Prolin- bzw.
Lysinhydroxylase hydroxyliert. Wird diese Reaktion durch
Inhibitoren unterbunden, so entsteht ein nicht funktionsfähiges, unterhydroxyliertes Kollagenmolekül, das von der
Zelle nur in geringer Menge in den extrazellulären Raum abgegeben werden kann. Das unterhydroxylierte Kollagen kann
außerdem nicht in die Kollagenmatrix eingebaut werden und
wird sehr leicht proteolytisch abgebaut. Als Folge dieser
Effekte verringert sich insgesamt die Menge des extrazellulär abgelagerten Kollagens.

Inhibitoren der Prolin- und Lysinhydroxylase sind Gegenstand der vorliegenden Erfindung.

Es wurde gefunden, daß Verbindungen der Formeln

30



II 
$$R_3$$
  $R_4$  S COOH

oder

worin

15 R<sub>1</sub> und R<sub>3</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Methyl, Chlor oder Brom sind und

 $R_1$  oder  $R_3$  auch Nitro, Amino oder Sulfonylamido sein können,

R2 Wasserstoff, Hydroxyl oder Methyl

20  $R_4$  Wasserstoff oder Methyl und

 $R_5$  Wasserstoff, Methyl, Phenyl oder -COOH ist, und deren Salze mit physiologisch verträglichen Basen selektiv wirksame Hemmstoffe der Kollagenbiosynthese sind.

- 25 Bevorzugte Verbindungen der allgemeinen Formeln I, II, III sind
  - 2-(5-Methyl-2-hydroxy-phenyl-)thiazol-4-carbonsäure-natrium
  - 2-(5-Chlor-2-hydroxy-phenyl-) thiazol-4-carbonsäure-natrium
  - 2-(5-Methyl-2-hydroxy-phenyl-)5-phenyl-thiazol-4-carbonsaure-

30 natrium

2-(2,4-Dihydroxy-phenyl-)5-phenyl-thiazol-4-carbonsäurenatrium

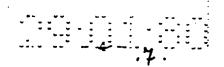
2-(5-Methyl-2-hydroxy-phenyl-)thiazol-4,5-dicarbonsäurenatrium

35 2-(2-Hydroxy-phenyl-)thiazolin-4-carbonsäure-natrium

2-(5-Chlor-2-hydroxy-phenyl-)-thiazolin-4-carbonsäure-natrium

2-(2,4-Dihydroxy-phenyl-)thiazolin-4-carbonsäure-natrium

2-(2-Hydroxy-phenyl-) thiazolidin-4-carbonsaure



2-(3,5-Dichlor-2-hydroxy-phenyl-) thiazolidin-4-carbonsaure 2-(5-Nitro-2-hydroxy-phenyl-) thiazolidin-4-carbonsaure

Zur Salzbildung kann außer Natrium auch Kalium, Calzium
5 oder Ammoniak herangezogen werden.

Die Carbonsäuren der allgemeinen Formel I können nach bekannten Methoden (Elderfield, Heterocyclic Compounds Bd V S. 624) aus Salicylsäurethioamiden durch Reaktion mit 10 W-Halogencarbonylverbindungen nach folgender Gleichung hergestellt werden:

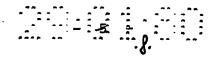
In der Gleichung haben R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> die vorstehend angegebene Bedeutung, Y steht für Chlor oder Brom, R bedeutet
20 Wasserstoff oder Alkyl, vorzugsweise solches mit 1 - 4
C-Atomen, R<sub>5</sub> kann Wasserstoff, Methyl, Phenyl oder -COOR
sein. Im Falle R = Alkyl kann man die Ester, vorzugsweise
alkalisch, zu I hydrolysieren.

25 Als &-Halogen Carbonylverbindungen können beispielsweise eingesetzt werden: Brombrenztraubensäure oder deren Ester, Phenylbrombrenztraubensäure oder deren Ester, Chlor- oder Brom-oxalessigester, 3-Brom-2-oxo-buttersäure oder deren Ester.

30

Bevorzugte Thioamide sind Salicylsäurethioamid, 5-Methyl-2-hydroxythiobenzamid oder 2,4 Dihydroxythiobenzamid.

Die Carbonsäuren der allgemeinen Formel II sind ebenfalls
nach literaturbekannten Methoden zugänglich (Elderfield,
Heterocyclic Compounds Bd V S. 681). Thioamide und Iminoäther reagieren mit Cystein oder seinen Derivaten zu Thiazolin-4-carbonsäure bzw. deren Derivaten. Dieses Verfahren



ist auch auf Salicylsäurethioamide anwendbar.

Einen besonders glatten Reaktionsverlauf erreicht man jedoch erfindungsgemäß mit den O,N-Carbonylverbindungen der Salicylsäurethioamide, den 2-0xo-4-thiono-dihydro-1,3-benzoxazinen, entsprechend folgender Gleichung:

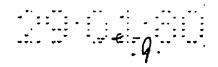
10
$$R_{3} \xrightarrow{R_{1}} 0 \xrightarrow{C=0} + |CH_{2}| \xrightarrow{CH-COOH} II$$

Die als Ausgangsmaterial dienenden Benzoxazinderivate können nach literaturbekannten Methoden (Pharmazie 21 (3) S. 161 (1966)) aus Salicylsäurethioamiden hergestellt werden. Bevorzugte Thioamide sind die gleichen wie oben angegeben.

Neben Cystein (D- oder L-Form oder Racemat) oder dessen Sal-20 zen wie dem Chlorhydrat lassen sich als Reaktionspartner auch Ester des Cysteins einsetzen.

Die Carbonsäuren der allgemeinen Formel III sind aus Salicylaldehyd oder seinen Derivaten durch Kondensation mit Cystein
leicht zugänglich. Literaturangaben über die Kondensation
von Carbonylverbindungen mit Cystein finden sich in Elderfield, Heterocyclic Compounds Bd V S. 698.

Bevorzugte Aldehyde sind Salicylaldehyd, 3,5-Dichlorsalicyl-35 aldehyd, 3,5-Dibromsalicylaldehyd oder 5-Nitrosalicylaldehyd.



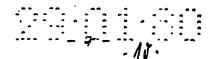
Die Hemmwirkung der erfindungsgemäßen Substanzen auf die Kollagen-Biosynthese kann in einem Enzymtest analog zu der Methode von B. Peterkofsky und R.DiBlasio (Anal. Biochem. 66, 279-286 (1975)) überprüft werden. In diesem Test wird unterhydroxyliertes Kollagen in Gegenwart von molekularem Sauerstoff, Eisen-II-Ionen, &-Ketoglutarsäure und Ascorbinsäure enzymatisch hydroxyliert.

Als Enzyme können die Prolylhydroxylase oder Lysylhydroxylase in einem zellfreien Testmedium benutzt werden. Außerdem

10 kann die Wirkung der Substanzen auf die Hydroxylierungsreaktion auch in der Zell- und Gewebekultur gemessen werden.

Die Hemmwirkung ( $\mathrm{DI}_{50}$ ) wird durch die Konzentration gekennzeichnet, bei der die Enzymreaktion zu 50 % gehemmt ist.

15 Die DI<sub>50</sub>-Werte einiger der erfindungsgemäßen Verbindungen sind in der folgenden Tabelle aufgeführt.

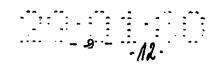


Тa	h	۵	1	1	_	2
Ta	D	ᆮ	ı	1	E	4

Substanz	DI <sub>50</sub> Propyl- hydroxylase	DI <sub>50</sub> Lysylhydroxy- lase	DI <sub>50</sub> Zellkultur	
	(μM)	(ми)	(μM)	
CH <sub>3</sub> OH COONA	28	28	34	
OH COONA	20 .	<b>28</b> :		
C1 OH COONA	16	. 12	- 17	
HO OH COONA	26	16		
OH COOR	28	28		
O <sub>2</sub> N COOR	50 <b>–</b> 100	50 - 100		
Br OH COOF	f 50 - 100	10	•	
C1 OH COO	50 - 100	50 - 100		
CH <sub>3</sub> OH COON	42	67		



	L)	μM P
CH <sub>3</sub> OH COONa	34	26
HO OH COONA S O	21	27
CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> COONa  COONa	144	67
C1 N COONA nur P	188	71
OH COOH  N HCl  COONA	29	5,6
OH N COOM	31,6	28,2



Die Erfindung wird an folgenden Beispielen crläutert.

#### Beispiel 1

Man gibt 7 g Phenylbrombrenztraubensäure, gelöst in 20 ml
5 Eisessig, zu einer 60°C warmen Lösung von 5 g 5-Methyl-2hydroxy-thiobenzamid in 30 ml Eisessig. Das Reaktionsprodukt fällt sofort aus. Man verdünnt mit 25 ml Wasser, kocht
auf und klärt heiß. Aus dem Filtrat kristallisieren 7,5 g
(84 %) 2-(5-Methyl-2-hydroxy-phenyl-)5-phenyl-thiazol-410 carbonsäure vom Schmelzpunkt 193-194°C. Durch Lösen in der
berechneten Menge Sodalösung erhält man das Natriumsalz
dieser Verbindung.

#### Beispiel 2

Analog Beispiel 1 erhält man aus Phenylbrombrenztraubensäure und 2,4 Dihydroxy-thiobenzamid die 2-(2,4-Dihydroxy-phenyl-) 5-phenyl-thiazol-4-carbonsäure vom Schmelzpunkt 335-340°. Durch Lösen in Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>-Lösung und Zugabe von Natriumchlorid gewinnt man das Natriumsalz.

20

#### Beispiel 3

Durch Kondensation molarer Mengen von 5-Methyl-2-hydroxythiobenzamid und Chlor-oxalessigsäureäthylester erhält man
den 2-(5-Methyl-2-hydroxy-phenyl-)thiazol-4,5-dicarbonsäureäthylester vom Schmelzpunkt 80-81°. Kocht man diesen Ester
in alkoholischer Natronlauge so gelangt man direkt zum
Di-natriumsalz der 2-(5-Methyl-2-hydroxy-phenyl-)thiazol4,5-dicarbonsäure. (Schmelzpunkt der Säure: 264-266°)

#### 30 Beispiel 4

20 g Brenztraubensäure bromiert man in 30 ml Wasser mit
35 g Brom bei 70-80°. In die erhaltene Lösung von Brombrenztraubensäure trägt man bei 20° 28 g 5-Chlor-2-hydroxythiobenzamid ein. Die Temperatur steigt auf 45° und das
Reaktionsprodukt kristallisiert allmählich aus. Man kühlt,
verdünnt mit 100 ml Äthanol, saugt ab und erhält nach dem
Trocknen 21 g 2-(5-Chlor-2-hydroxy-phenyl)-thiazol-4-carbonsäure vom Schmelzpunkt 292-294°. Durch Lösen in Sodalösung

in der Wärme erhält man beim Abkühlen das Natriumsalz.

# Beispiel 5

Analog Beispiel 4 erhält man aus 5-Methyl-2-hydroxy-phenyl-5 thiobenzamid und Brombrenztraubensäure die 2-(5-Methyl-2hydroxy-phenyl)-thiazol-4-carbonsäure vom Schmelzpunkt 273-274°.

# Beispiel 6

10 40 g Cysteinhydrochlorid werden in 150 ml Sauerstoff-freiem Wasser gelöst, 40 g 6-Methyl-2-oxo-4-thion-dihydro-1,3benzoxazin (hergestellt nach Einhorn u. Mettler (B 35, 350 (1902)) aus 5-Methyl-2-hydroxy-thiobenzoesäureamid) zugegeben und dann unter langsamem Durchleiten von Stick-

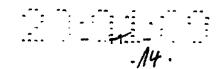
15 stoff 7,5 ml 33 %ige NaOH zugetropft. Man erwärmt auf 80 - 90° und tropft während 3 Std. weitere 12,5 ml konzentrierte NaOH zu. Nach weiteren 3 Std. fügt man 50 g Natriumchlorid zu und läßt unter Abkühlen auskristallisieren. Nach Umkristallisation aus wenig Wasser erhält man 35 g

20 2-(5-Methyl-2-hydroxy-phenyl)-thiazolin-4-carbonsaure-natrium. Die freie Carbonsäure schmilzt bei 255°.

Auf die gleiche Weise erhält man die folgenden Thiazolinderivate:

30

<b>3</b> 0	Beispiel	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub> _	Schmelzpunkt
	7	H	Н	260°
	8	Н	Cl	282°
	9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	261/2°
35	10	OH	н	275/80°



Beispiel 11

20 g L(+) Cystein-hydrochlorid werden in 150 ml Wasser gelöst, 12 g Kaliumacetat und danach 100 ml Äthanol zugegeben. Man vermischt mit einer Lösung von 17g Salicylaldehyd in 50 ml Äthanol. Die Temperatur steigt auf 35° und das Reaktionsprodukt kristallisiert nach kurzer Zeit aus. Man erhält 19 g 2-(2-Hydroxyphenyl)-thiazolidin-4-carbonsäure vom Schmelzpunkt 169° und einem & von -44,5°

10 In gleicher Weise erhält man die folgenden Thiazolidine:

	Beispiel.	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	Schmelzpunkt	∞ <sub>D</sub>
20	12	Cl	Н	Cl	165/6°	-48,9°
	13	Br	Ħ	· Br	167/8°	-98,3°
	14	H	H	$NO_2$	158/60°	-40,1°